

ប្រតិបត្តិការសិក្សាស្រាវជ្រាវ

ក្នុង វិស័យ បច្ចេកវិទ្យា បរិស្ថាន



សាកលវិទ្យាល័យព្រះបរមរាជវាំង

Royal University of Phnom Penh

by
Unknown Author
is
licensed
under

ប្រតិបត្តិការសិក្សាស្រាវជ្រាវ

ប្រតិបត្តិការសិក្សាស្រាវជ្រាវ

ប្រតិបត្តិការ D

ប្រតិបត្តិការសិក្សាស្រាវជ្រាវ

ប្រតិបត្តិការសិក្សាស្រាវជ្រាវ ប្រតិបត្តិការសិក្សាស្រាវជ្រាវ

ប្រតិបត្តិការសិក្សាស្រាវជ្រាវ ប្រតិបត្តិការសិក្សាស្រាវជ្រាវ

ប្រតិបត្តិការសិក្សាស្រាវជ្រាវ ប្រតិបត្តិការសិក្សាស្រាវជ្រាវ

ប្រតិបត្តិការសិក្សាស្រាវជ្រាវ ប្រតិបត្តិការសិក្សាស្រាវជ្រាវ ប្រតិបត្តិការសិក្សាស្រាវជ្រាវ

ប្រតិបត្តិការសិក្សាស្រាវជ្រាវ ប្រតិបត្តិការសិក្សាស្រាវជ្រាវ NaOH ប្រតិបត្តិការសិក្សាស្រាវជ្រាវ

I . ប្រតិបត្តិការសិក្សាស្រាវជ្រាវ ប្រតិបត្តិការសិក្សាស្រាវជ្រាវ NaOH ប្រតិបត្តិការសិក្សាស្រាវជ្រាវ

II . ប្រតិបត្តិការសិក្សាស្រាវជ្រាវ ប្រតិបត្តិការសិក្សាស្រាវជ្រាវ

+ ប្រតិបត្តិការសិក្សាស្រាវជ្រាវ

-ប្រតិបត្តិការសិក្សាស្រាវជ្រាវ 100ml

-ប្រតិបត្តិការសិក្សាស្រាវជ្រាវ 250ml

-ប្រតិបត្តិការសិក្សាស្រាវជ្រាវ

-ប្រតិបត្តិការសិក្សាស្រាវជ្រាវ

-ប្រតិបត្តិការសិក្សាស្រាវជ្រាវ

+ប្រតិបត្តិការសិក្សាស្រាវជ្រាវ

-ប្រតិបត្តិការសិក្សាស្រាវជ្រាវ NaOH 0.1M

-ប្រតិបត្តិការសិក្សាស្រាវជ្រាវ KHP

-ប្រតិបត្តិការសិក្សាស្រាវជ្រាវ

III. ប្រតិបត្តិការសិក្សាស្រាវជ្រាវ

1. a.ប្រតិបត្តិការសិក្សាស្រាវជ្រាវ NaOH 0.1M ប្រតិបត្តិការសិក្សាស្រាវជ្រាវ 250 ml



- m_{NaOH}

$$m_{\text{NaOH}} = n_{\text{NaOH}} \times M_{\text{NaOH}}$$

$$M_{\text{NaOH}} = 40 \text{ g/mol}$$

- n_{NaOH}

$$C = n \times V_s$$

$$C = 0.10\text{M}, V_s = 250\text{ml} = 250 \times 10^{-3}\text{L}$$

$$\text{➤ } m_{\text{NaOH}} = 250 \times 10^{-3} \times 0.10 \times 40 = 1.00 \text{ g}$$

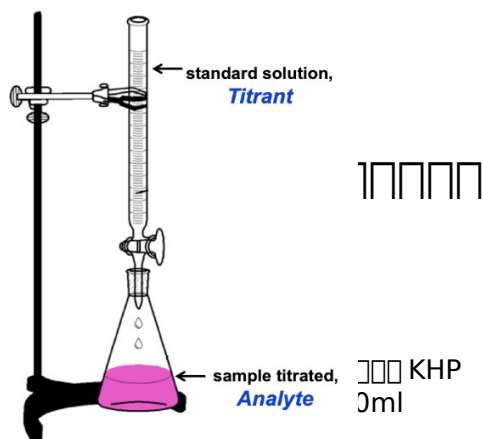
b, m_{KHP}

. $m_{\text{NaOH}} = 1.00\text{g}$ $m_{\text{KHP}} = 0.20\text{g}$ $V_s = 250\text{ml}$ $V_t = 10\text{ml}$

. $m_{\text{KHP}} = 0.20\text{g}$ $V_s = 250\text{ml}$ $V_t = 10\text{ml}$

. $m_{\text{KHP}} = 0.20\text{g}$ $V_s = 250\text{ml}$ $V_t = 10\text{ml}$

. $m_{\text{KHP}} = 0.20\text{g}$ $V_s = 250\text{ml}$ $V_t = 10\text{ml}$



by Unknown Author is
licensed under

	□□□	□□□	□□□	□□□	□□□	□□□	□□□
□□□□□□□	13.00 ml	13.35 ml	13.55 ml	14.15 ml	14.30 ml	10.53 ml	10.15 ml
□□□□ KH P	0.20g	0.20g	0.20g	0.20g	0.21g	0.24g	0.21g

2.□□□□[NaOH]□□□□□□□□□□□□□□□□

+□□□□ \bar{X}

$$\Rightarrow \bar{X} = \frac{\frac{n1}{v1} + \frac{n2}{v2} + \frac{n3}{v3} + \frac{n4}{v4} + \frac{n5}{v5} + \frac{n6}{v6} + \frac{n7}{v7}}{7}$$

□□□□□□ KHP+NaOH → KNaP +H₂O

$$n_{\text{KHP}} = 0.2/204.22 = 0.001\text{mol}$$

□□□□□□□□□□ $n_{\text{KHP}} = n_{\text{NaOH}} = 0.001\text{mol}$

$$\Rightarrow \bar{X} = \frac{\frac{0.001}{0.013} + \frac{0.001}{0.013} + \frac{0.001}{0.014} + \frac{0.001}{0.014} + \frac{0.001}{0.014} + \frac{0.001}{0.011} + \frac{0.001}{0.010}}{7}$$

$$\bar{X} = 0.10\text{M}$$

+□□□□□□□□□□□□□□□□

S=

$$\sqrt{\frac{(0.08-0.10)^2 + (0.08-0.10)^2 + (0.07-0.10)^2 + (0.07-0.10)^2 + (0.07-0.10)^2 + (0.1-0.10)^2 + (0.1-0.10)^2}{7-1}}$$

$$= \sqrt{\frac{0.0004 + 0.0004 + 0.0009 + 0.0009 + 0.0009 + 0.0009 + 0.0009}{6}}$$

$$= \sqrt{0.004}$$

$$= 0.10\text{M}$$

+□□□□□□□□□□□□□□□□

$$\%S = \frac{S}{\bar{X}} \times 100$$

=10%

[NaOH]=0.10(±0.10)M

$$\Rightarrow \mu = \bar{x} \pm \frac{ts}{\sqrt{n}}$$

$$\mu=0.10(\pm0.09)M$$

$$\bar{x}=0.10M, S=0.10M$$

$$= 100.5$$

$$\|G_{\text{opt}}\|_{\text{F}} > \|G_{\text{opt}}\|_{\text{F}} \quad \text{if } \text{rank}(G_{\text{opt}}) > \text{rank}(G_{\text{opt}})$$

[illegible]